⑩ 日本国特許庁(JP)

10 特許出願公開

# @ 公開特許公報(A)

昭60 - 197229

@Int,Cl.4

識別記号

庁内整理番号

❷公開 昭和60年(1985)10月5日

B 01 F 17/52 C 08 F 2/24 8317-4G 7102-4J

審査請求 未請求 発明の数 1 (全 8頁)

**②発明の名称** 乳化分散安定剤

②特 顧 昭59-52827

❷出 願 昭59(1984)3月19日

個発 結 佐 昭 砂発 眀 者 戡 赛 淳 之 介 伊発 明 者 Ш 内 間 母発 眀 者 株式会社クラレ 包出 度 人

倉敷市酒津1621番地 株式会社クラレ内

倉敷市酒津1621番地 株式会社クラレ内 倉敷市酒津1621番地 株式会社クラレ内 倉敷市酒津1621番地 株式会社クラレ内

倉敷市酒津1621番地

四代 理 人 弁理士 本 多 竪

明 超 春.

1. 発明の名称 乳化分散安定剤

- 2. 特許請求の範囲
- (1) メルカプト基を有するポリビニルアルコール 玄電合体よりなる乳化分散安定剤。
- (2) メルカプト基を有するポリビニルアルコール 采集合体が、末端にメルカプト基を有するポリ ビニルアルコール系置合体である特許請求の範 朗爾1項記載の乳化分散安定剤。
- (3) 宋端にメルカプト話を有するポリビニルアルコール系重合体が、チオール酸の存在下、ビニルエステルを重合し、該重合物をケン化して得られるポリビニルアルコール系重合体である特許額求の範囲第2項記載の乳化分散安定剤。
- (4) 乳化分散安定剤が、ラジカル重合可能なエチレン性不飽和単盤体あるいはジェン系単盤体を 単独乳化量合または乳化共富合するための乳化 分散安定剤である特許構求の範囲第1項記載の 乳化分散安定剤。

### 3. 発明の詳細な説明

# A. 本発明の技術分野

本発明はメルカプト基を有するポリビニルアルコール(以下 P V A と略配する)系属合体よりなる乳化分散安定剤に関するものであり、特に、ラシカル宣合可能なエチレン性不飽和単量体あるいはシェン系単量体の単独乳化類合または乳化共国合に好適に用いられる乳化分散安定剤に関する。B. 従来技術とその問題点

ラジカル重合可能なエチレン性不飽和単量体あるいはジェン系単量体のようなラジカル重合可能な不飽和単量体を乳化(共) 度合するにあたつては、従来より、アニオン性界面活性剤やノニオン性界面活性剤が単独または併用系で用いられて米た。このような方法で製造されたエマルジョンは強料、接着剤、抵加工剤での広範な用途において有用ではあるが、界面特性剤を使用することに超因する多くの問題点を有している。

すなわち、エマルジョンの放置安定性、機械的 安定性、凍結融解安定性や顧料風和性等が不充分

A CHARLES AND THE TRANSPORTS

であるとと、エマルションの粘度が低いため、接着阻害が粘接着利用途でトラブルとなる
による形態を有して現る場合には、何らかの方法で増粘する必要があり、禁組であること、またその増粘方法として現在増粘剤添加や、不飽和酸の共協合によるアルカリ増粘の方法が採られているが、いずれも経時的に粘度が変化したり、増粘剤の最終であること等、問題を有している。きらには労働活性剤のマイグレーションによる接着阻害が粘接着剤用途でトラブルとなることも多い。

以上のような外面括性剤を用いる従来の乳化型 合法の問題点に対してとれまでも次のような工夫 が提案されている。

- (1) 共貨合性乳化剤を用いる。
- (2) ソープフリー萬合を行なう。
- (3) 水器性高分子も乳化分散安定剤に用いる。

しかし(1) については、粒子要面に乳化剤が化学 的に結びつき、安定性が同上したり、乳化剤のマ イグレーションの問題がなくなる場合もあるが対 象とする不飽和単盤体との反応性とも関連し、必 ずしもすべてのエマルジョンに適用できるわけではない。また選用できる場合でも、粘度の高いエマルジョンは得られず、所望の粘度にするにはやはり後増粘が必要でありこの場合も前述したように増粘的の経時変化という問題を有している。

②は不飽和カルボン酸やその塩、不飽和スルホン酸やその塩、不飽和カルボン酸やその塩、不飽和スルカリ 機関の機能の機能の関係を共産の関係を共産の関係を対象をできる。これについては乳化剤のマイグレーションの関係を低下の関照に対しては有効となる場合もあるが、エマルジョンの粘度も(1)のエマルジョンとのない、エマルジョンの粘度を(1)のエマルジョンとのない。エマルジョンの粘度を(1)のエマルジョンとの粘度にするには増粘強作が必要である。

(3)については、確かに酢酸ビニル系や塩化ビニル系の乳化蛋合において、水溶性高分子である PVAを乳化分散安定剤として製造したエマルジョンは、機械的安定性、凍結融解安定性、薬料機

和性等の分散安定性に優れ、置合処方により所望の粘度のエマルジョンが得られるので、後増粘の必要がなく、またマイグレーンョンも、 P V A は 低分子乳化剤に比べ小さいという特徴がある。 そして水格性減分子のなかでも、 P V A は比較的少ない使用患で上述の特徴を有するエマルジョンを与える有用な乳化分散安定期である。

しかしながら、この場合 P V Aへのグラフト反応がエマルションの安定性に関係していると考えられており、対象はもつでいるのののののののでは、対象はもつでは、ア V Aを用いても安定なエマルションが得られない。もつとも、P V A と界 面話性があるが、P V A 単独使用系でのエマルションに比べ、低分子乳化剤使用による前述の問題点を有している。以上のような埋由からスチレン、ブタジェン系

アクリル鰻エステル承単量体に対してPVAを単

数に用いて、安定なエマルジョンを得ることが、 業界では望まれている。

この点に関してこれまで全く改良手段が綿じられないではなかつた。例えば乳化重合処方を工夫するという場点から、特公昭 45-15038 号には、特定のアリル化合物を共存させたり、特別昭 57-1582 52 52 号には開始剤としてモノマー浴解性であると共に部分的に水搭性でもある有機開始剤を用いること等が提減されている。また P V A を改質するという観点からは、例えば特公昭 5 4-3442 5 号等にはスルホン化 P V A が、特別昭 55-4441 9 号等では酸水器と親水器とを導入したいわゆる変性 P V A を用いることが提案されている。

前者の場合には、安定性も充分なレベルでないばかりか、製造条件が極めて狭い範囲に限定されるという欠点がある。後者の変性ドVAを用いる場合も、従来の未変性PVAよりは数段安定なエマルジョンが得られるが、まだ充分ではないというのが実情である。

### C. 本発明の目的、構成および作用効果.

.)

本知明者らは上配の実情に鑑み、安定なエマルションを製造し得るPVA系置合体について観想検討した結果、メルカプト基を有するPVA系置合体よりなる乳化分散安定剤が、格段に優れた界面活性能と乳化保護コロイド性能を有する優れた乳化分散安定剤であることを見出し、酢酸ビニル系はもちろんのこと、ステレン、ブタジエン、アクリル酸エステル等のモノマーの単独乳化量合または乳化共富合系においても、比較的少量の使用で、安定なエマルジョンを与えることを見出し、本発明を完成したものである。

すなわち本発射の目的は、格段に優れた界面活性館と乳化保護コロイド性能を育する後れた乳化分散安定離を得ようとするものであり、ラジカル反応において極めて活性なメルカプト基をPVA 系図合体に導入するととによりラジカル反応性の比較的小さいステレン、ブタジェン、アクリル酸エステル等の不飽和単盤体に対しても高度に反応し得、化学的に数子とPVA系質合体とを結びつ け、得られたエマルジョンの安定性を向上させる という、極めて有効な乳化分散安定剤を提供しよ うとするものである。

#### D. 本発明のより詳細な説明

本類明のメルカプト基を有するPVA系重合体はPVA分子の主鎖中にメルカプト基を有する単合体でも充分な効果を有するが、この場合PVA自体の酸化によりジスルフィド結合を形成することにより不溶化する恐れがあるので、分子の片末端にのみメルカプト基を有するPVA系置合体の方が不溶化の心配がなく取扱い必く特に超ましい。

てのような分子の片末端にのみメルカプト番を 有するPVA系載合体はチオール酸の存在下にビニルエステル類モノマーを主体とするビニルモノマーを重合して得たポリビニルエステル系重合体 を常法によりけん化して得られるが、この製造方法については以下に辞述する。

まずことで使用するチャール酸は一OOBIE 基を 有する有機テォール酸を包含する。例えばチャー ル酢酸、チャールプロピオン酸、チャール酪酸、

チャール吉草酸等があげられるが、中でもチャー ル酢酸が分解性もよく厳も好ましい。

またビニルエステルはラジカル賞合可能なビニ ルエステルであれば使用できる。例えばギ酸ビニ ル、酢酸ビニル、プロゼオン酸ビニル、パーサテ イック酸ビニル、ラウリン酸ビニル、ステアリン 酸ピニル等があげられるが、中でも酢酸ピニルが 般も型合性がよく、好ましい。またこれらピニル エステルと共富合可能なモノマーを共存させ共重 合することもできる。例えばエチレン、プロピレ ン、イソブチレン、アクリル酸、メタクリル酸又・ はその塩あるいはこれらのアル中ルエステル、ア クリロニトリル、メタクリロニトリル、アクリル アミド、メタクリルアミド、トリメチルー(るー 、アクリルアミドー3ージメチルプロピル)-アン モニウムクロリド、エチルビニルエーテル、ブチ ルピニルネーテル、N-ピニルピロリドン、塩化 ビニル、臭化ビニル、フッ化ビニル、塩化ビニリ デン、フツ化ビニリデン、テトラフルオロエチレ ン、ビニルスルホン酸ナトリウム、アリルスルホ.

in the second of the second

ン餓ナトリウム等があげられる。

チオール酸の存在下の酢酸ビニル等のビニルエステル類を主体とするビニルモノマーの重合はラッカル重合開始剤の存在下、塊状重合法、搭板重合法、パール重合法、乳化重合法などいずれの方法でも行なうことができるが、メタノールを溶媒とする溶液重合法が工業的には最も有利である。重合中に存在させるチオール酸の重合系への添加量、ビニルエステル系重合体の物性値によって適宜決定さるべきものである。重合方式を採用してる、単連統式、連続式等公知の方式を採用しうる。

ラセカル重合開始剤としては 2. 2 - アゾビスイソプチロニトリル、過酸化ペンゾイル、過酸化やカーボネート等公知のラシカル重合開始剤が使用できるが、 2. 2 - アゾビスイソプチロニトリル等のアゾ系開始剤が取扱いやすく好ましい。また放射器、電子線等も使用することができる。 減合温度は使用する開始剤の種類により適当な温度を採用することが望ましいが、通常 3 0 ~ 9 0 ℃の範囲

から選ばれる。所定時間重合した技未重合のビニルエステル類を通常の万法で除去することにより 末端にチオール酸エステル基を有するポリビニル エステル系単合体が得られる。

このようにして待られたポリビニルエステル系 **菌合体は常法によりけん化されるが、通常運合体** をアルコール裕液とりわけメタノール溶液として 実施するのが有利である。アルコールは無水物の みならず少益の含水系のものも目的に応じて用い られ、また酢酸メチル、酢酸エチルなどの有機裕 鮮を任怠に含有せしめてもよい。けん化温度は通 常10~70℃の範囲から選ばれる。けん化触媒 としては水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、ナ トリウムメチラート、カリウムメチラート等のア ルカリ性触媒が好ましく、該触媒の使用量はけん 化度の大小および水分量等により適宜決められる が、ピニルエステル単位に対しモル比で 0.001以 上、好ましくは 0.0 0.2 以上用いることが避ましい。 一方アルカリ盆が多くなりすぎると殺存アルカリ をポリマー中より除去することが困難となり、ポ

リマーが着色する等好ましくなく、モル比で 0.2 以下にすることが選ましい。なおポリビニルエステル系富合体中にカルポキシル基やそのエステル 基等アルカリ触媒と反応し、アルカリを消費する 成分が共重合含有されている場合、その分量を加えた量のアルカリ触媒を使用する必要がある。

以上本発明で使用される末端にメルカプト基を 有するPVA系置合体の製造方法について述べた が、このPVA系置合体の置合度は3500以下、

が好ましい。またけん化度は、他の変性器の種類によっても異なり一級的には目えないが、水溶性の点からは70モル%以上が好ましい。

上記のような方法で得られるよ V A 系 国合体を 乳化分散安定剤として用いてエチレン性不飽和単 並体、あるいはジェン系単量体の乳化(共) 国合を 実施するに当つては、水、乳化分散安定剤および 国合開始剤の存在下に上記の不飽和単量体を一時 または連続的に添加して、加熱、撹拌するような 通常の乳化度合法がいずれも実施し得るし、また 不飽和単量体を予めよ V A 系 型合体水溶液 と 混合 乳化したものを連続的に添加する方法も実施し得る。

本発明のメルカプト基を有する P V A 系重合体 よりなる乳化分散安定剤の使用無としては、 数 P V A 系進合体の基合度、要求されるエマルションの樹脂機度によつて多少異なるが、 通常不飽和単生体 1 0 0 重量部に対して 1 ~ 2 0 重量部、 好ましくは 2 ~ 1 0 重量部の範囲から選択される。 重合賜始剤としては、 P V A 末端のメルカプト

基と、奥素酸カリウム、過硫酸カリウム、過硫酸カリウム、過酸化水蒸等の水溶性酸化の剤には カリウス系も可能であり、この中でも奥素酸カリウムは、通常の重合条件下では単ププラムは、近常の重合条件下では単ププラムとのがある。 カルを対えて、アマムとのプロック共産の発生することから、アマムとのプロック共産のの発生である。 発生することから、アマムとのプロック共産のので特に好ましい開始剤である。また重合的は もので特に好ましい開始剤である。また重合的は 時に異素酸カリウムを用いたのち、他の酸化剤を 追加が加するというように酸化剤の併用も可能である。

本発明のメルカプト基を有する P V A 系重合体よりなる乳化分散安定剤を用いて乳化 (共) 重合を行なりに際し、重合系が酸性であることが重要であり、望ましい。これは、ラジカル重合において極めて活性な反応性を示すメルカプト基が塩基性下においては、モノマーの二度結合へイオン的に付加、消失する速度が大きく、その為重合効率が若しく低下するためであり、不飽和単量体の種類

(4) 不然是沒有情報的關係。 (4)

にもよるが、全ての重合操作をpti.6以下、好ましくはpti.4以下で災應することが望ましい。

本発明におけるラジカル第合可能なエチレン性 不飽和単量体としては、エチレン、プロピレン、 ィソプチレン等のオレフィン、塩化ビニル、フツ 化ビニル、ビニリデンクロリド、ビニリデンフル オライドなどのハロゲン化オレフイン、 ギ酸ビニ ル、酢酸ビニル、プロビオン酸ビニル、パーサチ ック部ピニル塔のピニルエステル、アクリル酸、 メタクリル酸およびそのエステルであるアクリル 酸メチル、アクリル酸エチル、アクリル酸プチル、 アクリル酸2-エチルヘキシル、アクリル艘ドデ シル、アクリル鰕2-ヒドロキシエチル、メタク リル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル 餓プチル、メタクリル酸2-エチルヘキシル、メ タクリル酸ドデシル、メタクリル酸2-ヒドロキ シェチル、アクリル酸ジメチルアミノエチル、メ タクリル酸ジメチルアミノエチルおよびこれらの 四級化物、アクリルアミド、メタクリルアミド、 Nーメチロールアクリルアミド、 N.N - シメチル

アクリルアミド、アクリルアミドー2ーメチルブロパンスルホン酸およびそのナトリウム塩のアクリルアミド系モノマー、スチレン、ローメチルスチレン、Pースチレンスルホン酸およびそのナトリウム、カリウム塩等のスチレン系単監体、その他Nービニルピロリドン等があげられ、またジェン系不飽和単量体としては、ブタジェン、インブレン、クロロブレンがあげられ、これらの単独国合もしくは共賞合が実施し得る。

される。

なお本発明のメルカプト基を有する PV A 系重合体よりなる乳化分散安定剤は前述のように単独で用いるのが望ましいが、必要ならば従来公知のアニオン性、ノニオン性、カチオン性の界面活性剤を過宜併用することもできる。

このようにして得られるエマルジョンはそのまま、あるいは従来公知の添加剤を添加して、各種の用途に利用される。例えば塗料、接着剤、繊維加工剤、紙加工剤、無機物パインダー、セメント 強和剤、モルタルブライマー等広範に利用される。

以下に実施例をあげて本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらによつて何等限定されるものではない。なお実施例中、部および%はいづれる監禁基準を意味する。

【末曜にメルカプト番を有するP▼A系取合体の

#### 合成)

#### (No.1)のPVA系<u>型合体</u>

酢酸ビニル(以下VAcと略配)2400部、メタ ノール5.80部およびチオール酢酸 0.9 5 部を反 【NaOH】/ 【VAC】 = 0.0 5 (モル比)となっ ようにNaOH のメタノール裕板を加え、4°℃で けん化してE V A (Na 1 ) とした。 この P V Aをメタノールによるソックスレー疣

このPYAをメタノールによるソックスレー化 学によつて特製した後水中 5 0 ℃で〔7〕を 脚定し、 (7) - 7.5 1 × 1 0<sup>-5</sup>× F<sup>QQ4</sup> の式で 世合度を計算 したところ 1 5 0 であり、けん化度を 脚定すると 9 8.6 %であつた。 次にこの精製 P V A を用いて、 P V A 中に含まれるメルカプト 医量を B ウ素酸化による方法で求めたところ、 1.8 7 × 1 0<sup>-4</sup> 当量 /g - P V A のメルカプト 医の存在が確認された。

・このように粘度平均重合度が150、〔8日〕の 演定値から計算される 平均重合度は127であ り、重合機構も合せ考えると、メルカプト基は分、 子の片末端にのみ存在すると言える。

# ( hu 2 ) の P V A 系 里 合体

No.1 と同様の方法でチオール酢酸の重を変えて 国合し、PVAc 設度 4 0 %、 (NaOB) / (VAc) ~ 0.0 1 (モル比)の条件でけん化し、妥~1 の PV A 系 国合体 (No.2 ) を得た。

表 - 1

			·							
	チォール	豫(部)	PVAの性質							
PVANO	<b>*************************************</b>	連択終加	けん化度(モル労)	(8日)今世	單合度					
No. 2	8.2 9	5,40	8 9.7	7,08×10 <sup>-6</sup>	4.1 2					

# ( Na 5 )のPVA系度合体

**貯飯ピニル2400部、2ーアクリルアミドー2** 

 ${\mathbb C}$  の  ${\mathbb P}$   ${\mathbb P}$ 

# 実施例 1

産城市却器、前下ロート、温度計、窒素吹込口を備えた18カラス製富合容器に窒素製換後PVA(加1)の5.7 %水溶液2 5 2.6 gを仕込み、希鏡酸でpHを4.9 に調整した。次いで140 rpmで投掛しながら、ステレン2 4 0 gを仕込み、60℃に外温したのち、5 %過碳酸アンモニウム水溶液に外温したのち、5 %過碳酸アンモニウム水溶液10 ccを添加し、重合を開始した。5 時間で配合率 y 9.1 %となり冷却した。生成したエマルジョンをpL調整後、8 0 メッシュの金額で河過したが、吸回物は全く認められなかつた。得られたエマルジョンの固形分機度は4 9.5 %、粘度は1450mPa・8eoであつた。

このエマルジョンについて以下の各項目につい てそれぞれ評価した。結果を安-2に示した。

メチルプロパンズルホン酸ナトリウム(以下 AMP8-Naと略記する) 8.2 5 部、メタノール 5 8 0 部.およびチオー.ル酢酸 0.9 3 部.を反応器に とり、内部を充分に窒素置換した後外温を 6 5℃ にあげ、内狙が60℃に選したところで 2,2′-ア ソビスイソプチロニトリル 0.8 6 8 部を含むメタノ ール20部を加え置合を開始した。つづいてチオ ール酢酸 3.5 0 部を含むメタノール溶液 6 0 部を 4 時間にわたつて均一に、また 2 5 %の AMP8-Na のメタノール俗被 1 6 8msを (VAc)/(AMPS-Ns) (モル比)が一定となるように4時間にわたつて ディレー添加した。 4 時間後の VAc の 配合率は 5 6.4%であつた。4時間後に容器を冷却し、減 圧下に残留する VAc をメタノールとともに系外へ 追出す操作をメタノールを追加しながら行ない、 PVAcのメタノール溶液を得た。 ( 濃度 4 5.6 %) とのメタノール溶液の一部をとり、PVAの碘度 5 0 %、 (N⊕OH)/(VAo)= 0.0 3 (モル比)とな るように NaOH のメタノール潜被を加え、 4 0 ℃ でけん化してPVA(Na B)とした。

#### (1) 機械的安定性;

マロン式機械的安定性測定装置を用いて試料50g、複重20㎏、10分間の条件で試験したのち被験液を80メッシュの金額で沪遜し、金網上の凝固物の量を測定し、次式により凝固率を求めた。

**経 固 率 粉 = (経 固 物 薫 量 ( 乾燥分 ) / ( 5 0 × エマル** ジョンの固形分**濃**度 ) ] × 1 0 0

# (2) 高温放置安定性;

エマルジョン 5 0 g を組度 6 0 ℃の恒温槽に 5日間放置後 5 時間放冷し、外傷の状態を凝繁 し、下配のように優、良、可、不可で評価した。 優;外報、粘度変化のないもの。良;わずかに 増粘傾向のもの。可;疎躺性はあるが、増粘傾 向が大きいもの。不可;疑過物が生成するもの。

## (3) 凍結磁解安定性;

ェマルション 5 0 g を − 1 5 ℃で 1 6 時間保 ち、凍結させたのち、 3 0 ℃で 1 時間融解後、 外傷の状態を観察し、(2)と同様に従、良、可、 不可で評価した。評価規準の内容は、(2)と同じ

CONTRACTOR ABOVE SUPPLIES OF

である。

## (4) 顧料提和性;

エマルション50gに炭酸カルシウム [ホワイトンp-30、白石工建耕)50gを予起しないでそのまま添加し、ペピーモーターで1000 rpmで撹拌組合したのち、ガラス板に指で塗布し、組合状態を観察し、下記のように優、良、可、不可で評価した。優;凝集物が全く認められない。良;凝集物は超められないが、指で塗布する原紙がにくい。可;凝集物が初めて多い。

#### 寒 瓶 例 2

製無吹込口、過度計を備えた 1 8 の断圧ガラス 製オートクレーブに登禁電換後 P V A ( Na 2 ) の 7.4 %水形板 19 4.4 gを仕込み、 希硫酸でpHを4.8. に調整後、 1 4 0 spmで選择しながらステレン 1 3 2 gを仕込んだ。次いでブタジエン 1 0 8 g を耐圧計量器より圧入し、 7 0 ℃に昇盛したのち 2 %温硫酸カリウム水剤液 6 0 g を圧入して宣合 を開始した。内圧は 4.7 km/d から重合の進行と共

ジョンの諸性質を炎-2 K示す。 実趣例3

実施例1で用いた反応缶に、PVA(ka 3)
6.7 多水溶板 3 2 2.4 g を仕込み 希硫酸でpH 3.0 に 開整し、ロープテルアクリレート 2 4 g を仕込んだ。60℃に昇超後 5 % KB rO<sub>5</sub> 水溶液 1 0 g を添加しま合した。 重合中ロープテルアクリレート 2 1 6 g を 4 時側にわたり連続添加した。5 時間後に延合率9 8 %に違し、さらに1 時間复合後、冷却し沪竭した。疑問物は 0.0 1 g とわずかであった。このエマルジョンの諸性質は妥一2 に示す。 実 既例 4、5 および 6

に低下し、20時間後には0.5 km/dlとなり、耐圧 注射器によりサンプリングして富合率を求めたと ころ、98.2 %であつた。1時間後冷却し、生成 したエマルジョンを80メッシュ 金網で評過した が、凝固物は認められなかつた。

このエマルジョンについて実施例1と同様に上記の間性質を測定し、結果を装-2に示した。 比較例1

実施例 1 における P V A ( No. 1 )を P V A 2 0 5 ( 平均重合度 5 0 0 、 けん化度 8 8 モル%、クラレ製未変性 P V A )に替えた以外は実施例 1 と同様にステレンの重合を実施したところ、 5 0 分後、量合率 1 3.5 %の時点で数率大の組粒が生成し重合の総続が困難となった。

更越例 2 における P V A ( No. 2 ) に替えてドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム ( D B B ) 8.4 g、ポリオキシエテレンノニルサルフエートナトリウム ( PONPB ) 3.6 gを用いた以外は実 超例 2 と関一の方法で監合した。 得られたエマル

寒愈例7.

実施例 2 における P V A ( M 2 ) を P V A ( M 3 ) に 替えた以外は実施例 2 と同様に重合した。 得られたエマルションの諸性質を表 - 2 に示す。 比較例 5

実施例 5 における P V A ( No. 5 ) をアリルスルポン酸ナトリウム 5 モル劣変性 P V A ( けん化度 9 8.0 モル劣) に替えた以外は実施例 5 と同様に登合した。待られたエマルジョンの諸性質を変っ2 に示す。

TO THE RESERVE OF THE PROPERTY OF THE PARTY OF THE PARTY

在这条的设计。 电压器 2000 Length 1000 Length 1000

要-2より明らかなように、スチレン、ブタシェンの単独宣合や共建合系、またロープチルアクリレード等のアクリル酸エスチルに対しては、マルッコンはできないが、本発明のメルカプトを発するPVA系型合体よりなる乳化分散安定機のでは、 のは、 機械的安定性、 高温放置を において 極めて 使れたエマルジョンが 得られる。

特許出頗人 株式会社 クラレ 代 璉 人 弁理士本 多 緊

	_		_	7	-	_	_	<del>-</del>		-			_	-		-		_	_	7
		世	報報	1	* *		•	1	•		•	4	=		*	ŀ		( <b>T</b>	12	
			とこれ	# # CI			1	T		T	*			1	a		127		E.	
		9 (	X	•		*	•	Ţ	4		4	•	•	1	₩.	1		4	240 545,203 2	
				021		0.10		0.20		Ē		0.10		1 6.7 0		26.10				
. [	ングを重	名	TOTAL SECTION STATES	1450		2630	2800		2320	1	2500		6300		3400	,	_	80		
	エマルジョン分析語	安美国	4 原因	4 9.5		49.7	445		472		1714		43.1		4 8.9			49.5	39.1	
	0		0	0		0		-		0 2		0.1		5.2						
	LAY WEEK	3		÷	:	7	21.6	:	2 1.6	21.6			21.6	144		- 4.6	8.4	3,4		. 46
,	3	4		-	٠	7 .	ĸ	٠	2		2		2		•	PVA 205	DBS 4)	PONTS b)		メモナトリ
-		3		240	132	90-	240	120	120	12	191	1	240	132	108	240	132	108	240	#XXX
不能作品多次		=	1	7	۸ ۱	7 x 4	0-7427916-1	7	0-79N7991-1	₹##\$\$T\$\$U-1	4-76614	1 . 1	K 2 A	7	V = 4	7	7	X H 0	0-74NT980-1	FFORCACANA NET 1954
ľ	F	165	1	Ì	6 K	1 1	0-740	*	2-7+N	SPAFF	24 27	6.6 8	*	*	7 9	*	*		8-7427	£: #3
	-	<u> </u>	Ţ.	-]	٠	•	3	_			vo	$\Box$	9		$\subseteq$	Ξ	•	Ň	3	#5
1	_		T	_	_		K		4				<u> </u>	-	1	±	8		1	

も) のりオセンエテレンノニシフェルテランスートのナトリウム機こ) フリルスルテン関ナトリウム機能(300万分/PVA) PVA